

ДЕМО РТЗ ХИМИЯ 2.1	
Задание №: 1	кислород
Задание №: 2	значение главного квантового числа внешних электронов
Задание №: 3	Bi_2S_3 ; Sb_2S_3 ; As_2S_3 ; P_2S_3
Задание №: 4	2
Задание №: 5	$\text{H}_2\text{S}_3\text{O}_{10}$
Задание №: 6	FeCl_2
Задание №: 7	при определенных условиях диспропорционирует
Задание №: 8	электролизом расплавленного гидрофторида натрия
Задание №: 9	MnCl_2
Задание №: 10	HI
Задание №: 11	гипохлориты
Задание №: 12	$5\text{O}_2 + 4\text{P} = 2\text{P}_2\text{O}_5$
Задание №: 13	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
Задание №: 14	$\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$
Задание №: 15	SeO_2 более сильный окислитель
Задание №: 16	$(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$
Задание №: 17	21
Задание №: 18	10
Задание №: 19	168